

ПРЕДЕЛЬНЫЕ УГЛЕВОДОРОДЫ



Классификация органических веществ

УГЛЕВОДОРОДЫ – это вещества,
состоящие только из углерода и водорода

Определение предельных углеводородов (ПУВ)

- ПУВ (АЛКАНЫ, ПАРАФИНЫ, НАСЫЩЕННЫЕ УВ) – это органические вещества, в молекулах которых между атомами углерода только одинарная связь (С-С).

ГОМОЛОГИ – это вещества, которые отличаются количеством атомов углерода (на группу CH_2)

- ОБЩАЯ ФОРМУЛА АЛКАНОВ –



Название алкана =
корень названия +
(мет, проп, бут, и далее греч.
числительные)
суффикс ан

ГОМОЛОГИЧЕСКИЙ РЯД МЕТАНА

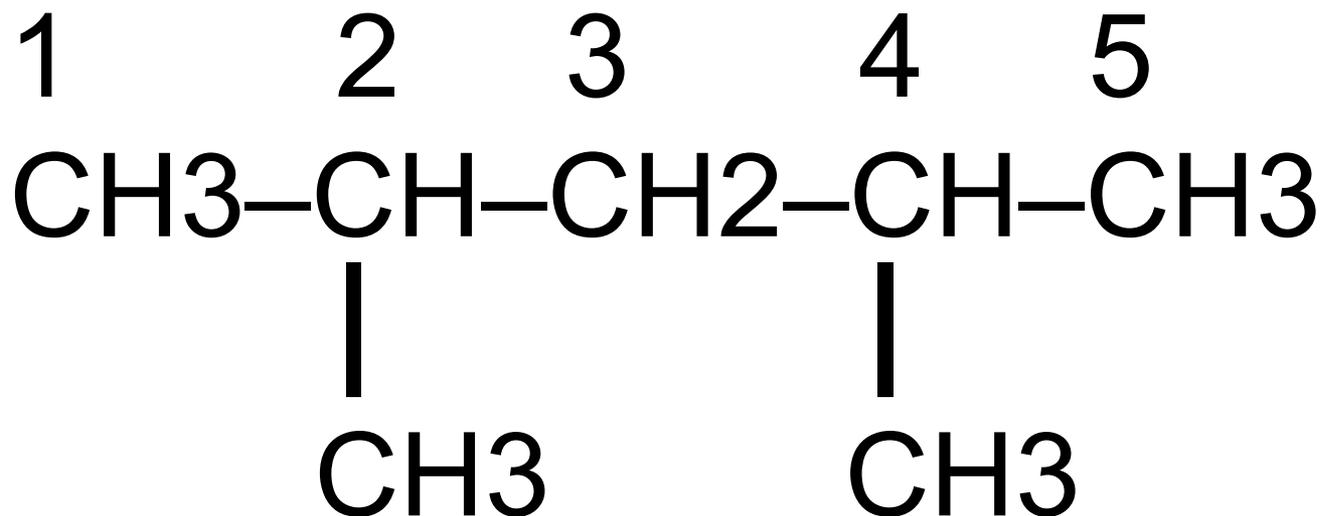
ФОРМУЛА	НАЗВАНИЕ	РАДИКАЛ
CH_4	Метан	CH_3 - метил
C_2H_6	Этан	C_2H_5 - этил
C_3H_8	Пропан	C_3H_7 - пропил
C_4H_{10}	Бутан	C_4H_9 - бутил
C_5H_{12}	Пентан	C_5H_{11} - пентил
C_6H_{14}	Гексан	C_6H_{13} - гексил
C_7H_{16}	Гептан	C_7H_{15} - гептил
C_8H_{18}	Октан	C_8H_{17} - октил
C_9H_{20}	Нонан	C_9H_{19} - нонил
$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	Декан	$\text{C}_{10}\text{H}_{21}$ - децил

Типы номенклатуры



НОМЕНКЛАТУРА АЛКАНОВ РАЗВЕТВЛЁННОГО СТРОЕНИЯ

- Выбираем самую длинную цепь



- Нумеруем с того конца, где ближе ответвление

- В названии на первом месте цифрой указываем положение радикалов. Если их несколько, то:
- А) если они одинаковые, то повторяем цифру столько раз, сколько радикалов; либо указываем все цифры атомов

2, 2, 2 - 2,3,5 –

Б) если разные, то по старшинству и каждый в отдельности.

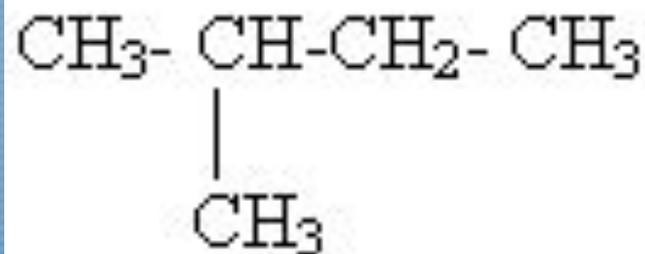
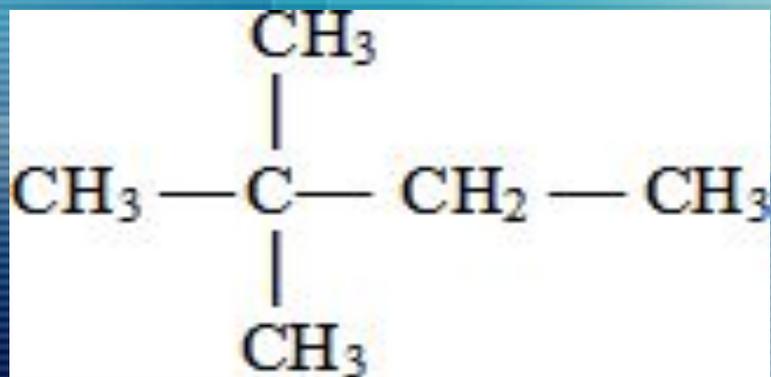
Затем называем радикалы: если они одинаковые, то их количество указываем числит. ДИ, ТРИ, ТЕТРА, ПЕНТА и т.д; если разные – каждый отдельно

2 – метил

В конце называем главную цепь по нумерации (см. гомологический ряд)

2,4 –диметилпентан

- Запишите все возможные изомеры состава C_6H_{14} и назовите их
- Назовите вещества:



Физические свойства алканов

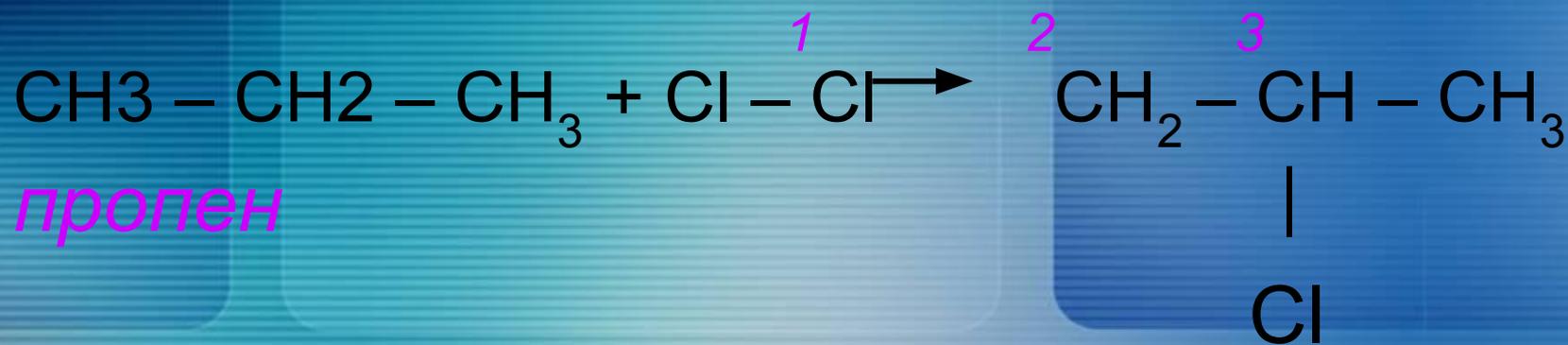
- Алканы плохо растворимы в воде, но хорошо растворяются в органических растворителях.
- $C_1 - C_4$ - газы
- $C_5 - C_7$ - жидкости
- $C_8 \dots$ - твёрдые вещества
- С увеличением молекулярной массы алканов, в гомологическом ряду, повышаются температуры кипения и плавления, увеличивается плотность веществ.

Типы химических реакций, которые характерны для алкенов

- Реакции замещения.
- Реакции дегидрирования (разложения)
 - Реакции горения.

Реакции присоединения

Галогенирование.



пропен

2-хлорпропан

Реакция идёт только на свету.

Горение алканов

Алканы горят голубым пламенем.



При недостатке кислорода



Спасибо всем



за работу!